

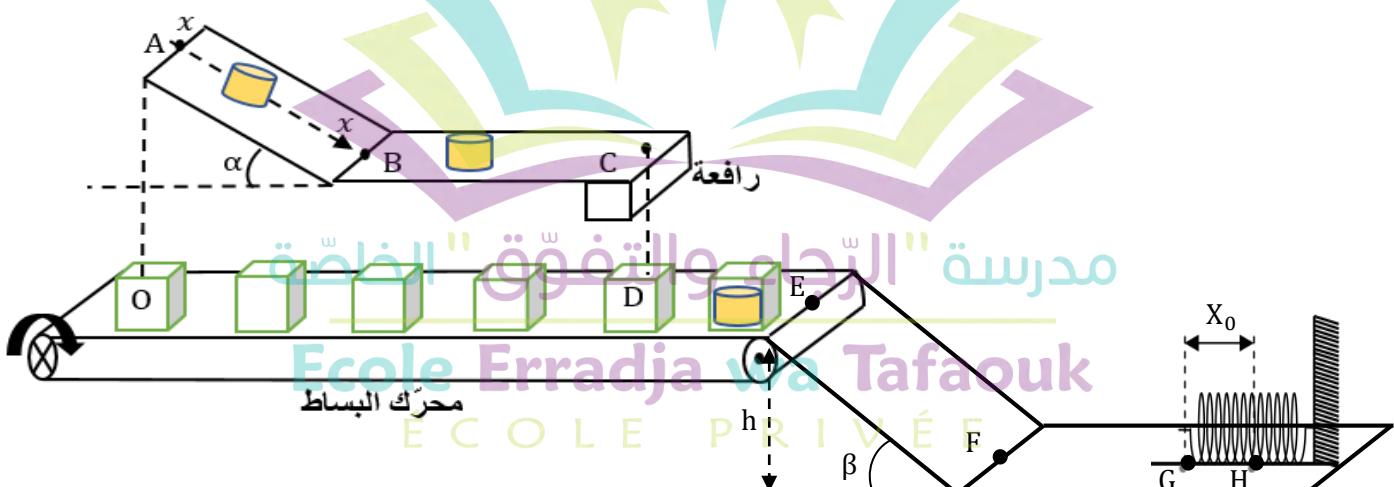


## اختبار الفصل الأول

### التمرين 1: (12ن)

خلال الإجازة الصيفية، وأنت تتصفح Facebook، ظهر لك عرض عمل لمصنع جديد لصناعة الجبن فأسرعت لتكون من المترشحين الأوائل. تم الاتصال بك وأجريت مقابلة مع المسؤول عن التوظيف فأخبرك عن مهامك داخل المصنع. في المصنع، تقوم آلة بدفع قطعة الجبن من النقطة A لتتوقف بالضبط في النقطة C، بعدها تخرج ذراع رافعة (Vérin) فتسقط القطعة لقمع مباشرة في النقطة D أي داخل العلبة. تتمثل مهامك في المصنع في:

- أ- تحديد السرعة الابتدائية الواجب برمجتها في آلة دفع قطعة الجبن من الموضع A حتى تتوقف في الموضع C.
- ب- ضبط سرعة حركة البساط حتى تقع القطعة مباشرة في العلبة (الموضع D).



قدمت لك وثيقة المعلومات عن النظام الآلي كما هو موضح في الجدول أسفله.

| CD                      | BC                   | AB                  |                |
|-------------------------|----------------------|---------------------|----------------|
| /                       | 7,69m                | 1m                  | الطول          |
| 0,45s                   | 6,2s                 | 0,67s               | مدة الحركة     |
| /                       | 2N                   | 2N                  | شدة الاحتكاك   |
| /                       | /                    | $\alpha = 20^\circ$ | الميل عن الأفق |
| كتلة العلبة فارغة: 300g | كتلة قطعة الجبن: 5kg |                     |                |

الجزء I: دراسة حركة القطعة على الجزء AB

- 1- مثل القوى الخارجية المؤثرة على قطعة الجبن.
- 2- بيّن أنّ عبارة السرعة عند الموضع B للقطعة تُعطى

$$v_B = \sqrt{6,04 + v_A^2}$$

الجزء II: دراسة حركة القطعة على الجزء BC

- 1- بتطبيق مبدأ انفاذ الطاقة على الجملة (قطعة جبن)  
بيّن B و C، بيّن أنّ:

$$v_C^2 = \frac{30,2 - 2f \cdot BC}{5} + v_A^2$$

- 2- استنتاج قيمة السرعة الابتدائية  $v_A$  الواجب إعطاؤها للقطعة حتى تتوقف في الموضع C.

### الجزء III: ضبط سرعة حركة البساط.

تطلق العلبة من الموضع 0 بحركة مستقيمة منتظمة في نفس اللحظة التي تطلق فيها قطعة الجبن من الموضع A.

1- احسب المسافة OD التي تقطعها العلبة.

2- ما هي سرعة حركة البساط التي يجب ضبطها حتى تسقط قطعة الجبن مباشرة داخل العلبة.

### الجزء IV: نزول العلب وفق المسار EFGH

بعدها تنزل العلب وفق المسار EFGH بسرعة ابتدائية مساوية لسرعة حركة البساط، حيث EF سطح خشن ( $f = 1N$ ) و FGH أملس فتوقف العلبة في H. بعد وصول عدد معين من العلب، يقوم العامل بشحنها لتنقل إلى مكان ثحاظ فيه.

1- بتطبيق مبدأ انفاذ الطاقة للجملة (علبة) بين E و F، بين أن:

$$v_F^2 = \left( 2g - \frac{2f}{m \cdot \sin \beta} \right) h + v_E^2$$

2- اكتب مبدأ انفاذ الطاقة للجملة (علبة + نابض) بين G و H ثم اكتب مقدار انضغاط النابض  $x$  على الشكل  $x^2 = A \cdot v_G^2$  حيث A ثابت يطلب تعين عبارته.

$$x^2 = \frac{2}{K} \left( m \cdot g - \frac{f}{\sin \beta} \right) h + \frac{m}{K} v_E^2$$

4- بالاعتماد على البيان ، احسب ثابت مرنة النابض K وتحقق من سرعة البساط.

$$\beta = 30^\circ, g = 10 \text{ N/kg}$$

### التمرين 2: (8ن)

إشعال سيجارة واحدة يتسبب في تشكّل أكثر من 4000 نوع كيميائي: البنزن (مركب يدخل إلى الخلية ويعيد تشكيل ADN ما يؤدي إلى الإصابة بالسرطان)، الكادميوم (معدن ثقيل يدخل في تركيب البطاريات الكهربائية وهو مسؤول عن اصفرار الأسنان وفقر الدم)، الفورمالديهيد (مركب يستعمل عادة في حفظ الجثث)، Goudron (يلتصق بالجدران الداخلية للمسالك التنفسية)، السيانور cyanure (يُستعمل في الأسلحة الكيميائية ويسبب في زيادة الوتيرة التنفسية)...

يهدف هذا التمرين إلى معرفة مدى تأثير شخص يجلس في غرفة بها شخص آخر يدخن.

يتّم امتصاص السيانور cyanure من طرف الجسم ثم يتحول إلى شوارد الثيوسيانات Thiocyanate والتي نجدها في ريق الأشخاص. التركيز الكتلي لهذه الشوارد للشخص العادي هو  $112 \text{ g/L}$  أمّا بالنسبة للشخص المدخن فيكون  $349 \text{ g/L}$ .

نأخذ حجماً من ريق شخص غير مدخن وجالس في غرفة بها شخص آخر يدخن. نقوم بإضافة شوارد الحديد الثلاثي  $\text{Fe}^{3+}$

فتشتّت على عينة  $S_0$  حجمها  $V_0 = 10 \text{ mL}$  من المركب  $\text{Fe}(\text{SCN})_3$ .

1- اكتب معادلة اتحال هذا المركب في الماء.

لتحديد تركيز العينة، نأخذ علبة من مسحوق  $\text{Fe}(\text{SCN})_3$  مكتوب عليها درجة النقاوة  $P = 87\%$  ونحضر منها عدّة محليل

بحجم متساوي وبتركيز مختلفة C ثم نقيس قيمة التوتر U وشدة التيار I لكل محلول فنتحصل على نتائج الجدول التالي.

|                     | $S_1$ | $S_2$ | $S_3$ | $S_4$ | $S_5$ | $S_6$ | $S_7$ | $S_8$ | $S_9$ |
|---------------------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|-------|
| $C(\text{mol/m}^3)$ | 20    | 18    | 16    | 14    | 12    | 10    | 8     | 6     | 4     |
| I (mA)              | 155   | 140   | 123   | 107   | 95    | 81    | 63    | 48    | 35    |
| U (V)               | 11    | 11,1  | 11,2  | 11,2  | 11,3  | 11,4  | 11,5  | 11,8  | 12    |
| G (mS)              |       |       |       |       |       |       |       |       |       |

- 2- إذا علمت أن الكتلة المستعملة لتحضير المحلول  $S_1$  هي  $m = 2g$ ، ما هو حجم المحلول  $S_1$ ؟
- 3- ما هو حجم الماء المقطر المضاف في حالة تحضير  $S_2$  انطلاقاً من  $S_1$ ؟
- 4- فسّر سبب تناقص التيار الكهربائي عند تخفيض المحاليل ثم ارسم البروتوكول المستعمل في قياس الناقليّة.
- 5- هل تتأثّر شدّة التيار بدرجة الحرارة؟ فسّر.
- 6- لتقاديم ظاهرة التحليل الكهربائي للماء فإنّا نستعمل مولد تونّر متناب، هل نستعمل التواترات الضعيفة أم العالية؟ اشرح.
- 7- أكمل الجدول ثم ارسم المنحنى البياني  $G = f(C)$ .
- 8- استنتج من البيان ثابت الخلية  $K$ .
- 9- نأخذ العينة التي تحتوي على ريق الشخص ونمذّدها 75 مرّة ثم نقيس ناقليّة المحلول فنجد  $G = 8mS$ .
- أ- اذكر البروتوكول التجاري للتمديد مع ذكر الأدوات المستعملة.
- ب- احسب بطريقتين التركيز المولي للمحلول المخفّف.
- ج- هل الجلوس أمام شخص يُدخن له تأثير سلبي أم المدخن هو المتضرّر فقط؟

يُعطى:

$$\lambda(\text{SCN}^-) = 6,6 \text{ mS} \cdot \text{m}^2/\text{mol} , \lambda(\text{Fe}^{3+}) = 20,4 \text{ mS} \cdot \text{m}^2/\text{mol} , M(\text{Fe}(\text{SCN})_3) = 347 \text{ g/mol}$$

بالتوفيق





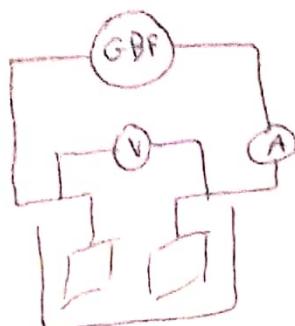
-4 مقدار الماء المفقود :

$$x^2 = ah + b$$

$$\left\{ \begin{array}{l} a = \frac{0,06 - 0,075}{0 - 0,015} = 1 \\ b = 0,06 \end{array} \right.$$

$$b = 0,06$$

$$x^2 = h + 0,06$$



6- نسبت الكواتنخ المفعحة نظرا لحرارة الشوارد المفعحة

$$G = \alpha C$$

مقدار السائل

$$Q = \frac{(14,09 - 12,61) \times 10^{-3}}{20 - 18}$$

$$G = 7,14 \times 10^{-4} \text{ C}$$

المحادلة المثلثة:

$$G = \Delta K$$

$$G = \lambda C K$$

$$\rightarrow G = \lambda K C \quad \text{مدرسية الرجاء والتقوّة الخاصة}$$

$$\lambda K = 7,14 \times 10^{-4} \text{ C}$$

$$K = \frac{7,14 \times 10^{-4}}{\lambda_{Fe^{3+}} + 3 \lambda_{SCN^-}} \rightarrow K = 0,018 \text{ m}$$

9- بواسطة مادة ميارات ممزوجة بـ 50ml من العينة ونسخها في حوصلة ميارات مسحورة بمقدار 10ml نجد بالذات أن مقدار إنتاج العيار مع الرجاح استقر.

$$G = 8 \text{ ms} \rightarrow C_0 = \frac{11 \text{ mol}}{m^3}$$

$$G = \lambda C K \rightarrow C_1 = \frac{G}{\lambda K} = \frac{11 \text{ mol}}{m^3} = 2,2$$

$$F = \frac{C_0}{C_1} \rightarrow C_0 = \frac{8,25 \text{ mol}}{m^3} = 0,825 \text{ mol/L}$$

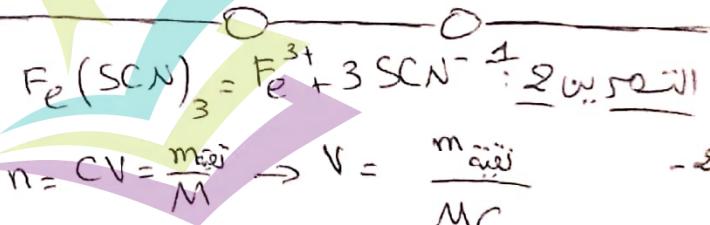
$$C_m = C_0 \times M \rightarrow C_m = 2,86,29 \text{ mol/L}$$

$$\frac{2}{k} \left( mg - \frac{f}{\sin \beta} \right) = 1 \quad \text{بأكمان المقاومة:}$$

$$\frac{m}{k} v_E^2 = 9,06$$

$$k = 98 \text{ N/m}$$

$$v_E = 1,05 \text{ m/s}$$



$$n = CV = \frac{m_{reg}}{M} \rightarrow V = \frac{m_{reg}}{MC}$$

$$\rightarrow V = \frac{m_{reg} \times P}{MC}$$

$$V = 0,25 \text{ L}$$

$$C_1 V_1 = C_2 V_2$$

$$V_1 = \frac{18 \times 0,25}{20}$$

$$V_1 = 0,22$$

$$V_2 = V_1 + V_{\text{ضاف}} \rightarrow V_{\text{ضاف}} = 0,03 \text{ L}$$

